



Europäisches Patentamt  
European Patent Office  
Office européen des brevets

⑪ Veröffentlichungsnummer:

0 315 826  
A1

⑫

## EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

⑬ Anmeldenummer: 88117803.2

⑮ Int. Cl.4: C07D 401/06, C07D 417/14, C07D 413/14, C07D 403/06, C07D 417/06, C07D 401/14, A01N 43/50, A01N 43/40, A01N 43/78, A01N 43/80, A01N 43/56

⑭ Anmeldetag: 26.10.88

⑯ Priorität: 06.11.87 JP 279042/87

⑰ Anmelder: NIHON TOKUSHU NOYAKU SEIZO  
K.K.  
Itohpia Nihonbashi Honcho Building 7-1,  
Nihonbashi Honcho 2-chome  
Chuo-ku Tokyo 103(JP)

⑯ Veröffentlichungstag der Anmeldung:  
17.05.89 Patentblatt 89/20

⑰ Erfinder: Shiokawa, Kozo  
210-6, Shukugawara Tama-ku  
Kawasaki-shi Kanagawa-ken(JP)  
Erfinder: Tsuboi, Shinichi  
3-26-1, Hirayama  
Hino-shi Tokyo(JP)  
Erfinder: Sasaki, Shoko  
1-7-3, Higashi-Hirayama  
Hino-shi Tokyo(JP)  
Erfinder: Moriya, Kolchi  
5-7-11, Ueno  
Taito-ku Tokyo(JP)  
Erfinder: Hattori, Yumi  
598, Kobiki-cho  
Hachioji-shi Tokyo(JP)  
Erfinder: Shibuya, Katsuhiko  
39-15, Namiki-cho  
Hachioji-shi Tokyo(JP)

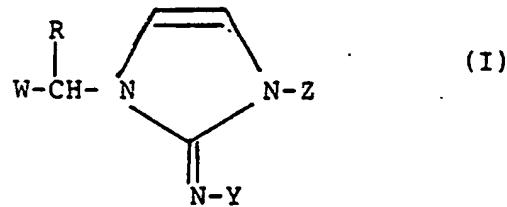
⑯ Benannte Vertragsstaaten:  
BE CH DE FR GB IT LI NL

⑰ Vertreter: Ernst, Hilmar, Dr. et al  
Bayer AG Konzernverwaltung RP  
Patentabteilung  
D-5090 Leverkusen, Bayerwerk(DE)

EP 0 315 826 A1

⑯ Imidazoline.

⑯ Die vorliegende Erfindung betrifft neue Imidazoline der Formel (I)



Verfahren zu ihrer Herstellung und ihre Verwendung als sehr potente Insektizide.

In der vorstehenden Formel bezeichnen

R Wasserstoff oder Alkyl,

Y Nitro oder Cyano,

W eine gegebenenfalls substituierte, 5-oder 6-gliedrige heterocyclische Gruppe, die wenigstens ein aus der aus Stickstoff-, Sauerstoff- und Schwefel-Atomen bestehenden Gruppe ausgewähltes Hetero-Atom enthält, und  
Z Alkyl, Alkenyl, Alkinyl, Alkoxyalkyl, Alkylthioalkyl, Cyanoalkyl, Halogenoalkyl, Aralkyl, Acyl oder -CH<sub>2</sub>-W (worin W die im Vorstehenden angegebenen Bedeutungen hat).

## Imidazoline

Die vorliegende Erfindung betrifft neue Imidazoline, mehrere Verfahren zu ihrer Herstellung und ihre Verwendung als Insektizide.

Es ist bereits bekannt, daß bestimmte 1-substituierte 1,2-Dihydro-2-nitro-iminopyridine antiinflammatorische Wirkungen aufweisen {siehe J. Med. Chem. Band 14, Seiten 988-990 (1971)}.

5 Nunmehr wurden neue Imidazoline der Formel (I)

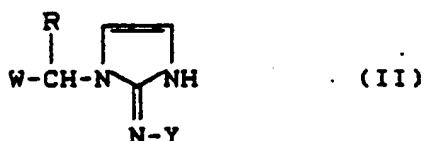


gefunden, in der

15 R Wasserstoff oder Alkyl bezeichnet,  
 Y Nitro oder Cyano bezeichnet,  
 W eine gegebenenfalls substituierte, 5- oder 6-gliedrige heterocyclische Gruppe bezeichnet, die wenigstens ein aus der aus Stickstoff-, Sauerstoff- und Schwefel-Atomen bestehenden Gruppe ausgewähltes Hetero-Atom enthält, und  
 20 Z Alkyl, Alkenyl, Alkinyl, Alkoxyalkyl, Alkylthioalkyl, Cyanoalkyl, Halogenoalkyl, Aralkyl, Acyl oder -CH<sub>2</sub>-W (worin W die im Vorstehenden angegebenen Bedeutungen hat) bezeichnet.

Die Imidazoline der Formel (I) werden erhalten, wenn

(a) Verbindungen der Formel (II)



30

in der

R, Y, und W die im vorstehenden angegebenen Bedeutungen haben,  
 mit Verbindungen der Formel (III)

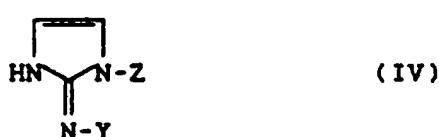
35

Z-M (III),

In der

Z die im Vorstehenden angegebenen Bedeutungen hat und  
 40 M Halogen oder -OSO<sub>2</sub>-L bezeichnet, worin L Methyl, Phenyl oder Tolyl darstellt,  
 in Gegenwart inerter Lösungsmittel und gegebenenfalls in Gegenwart von Basen umgesetzt werden,  
 oder

(b) Verbindungen der Formel (IV)



50

in der

Y und Z die im vorstehenden angegebenen Bedeutungen haben,  
 mit Verbindungen der Formel (V)

R  
W- CH-M (V),  
in der

5 R, W und M die im vorstehenden angegebenen Bedeutungen haben,  
in Gegenwart inerter Lösungsmittel und gegebenenfalls in Gegenwart von Basen umgesetzt werden.

Die neuen Imidazoline zeigen potente insektizide Eigenschaften. Überraschenderweise zeigen die erfindungsgemäßen Imidazoline beträchtlich stärkere insektizide Wirkungen als die bekannten und als 10 antiinflammatorisch wirksam beschriebenen Verbindungen aus dem obengenannten Stand der Technik.

Unter den Imidazolinen der Formel (I) gemäß der vorliegenden Erfindung sind bevorzugte Verbindungen solche, in denen

R Wasserstoff oder Methyl ist,

Y Nitro ist,

15 W eine 5- oder 6-gliedrige heterocyclische Gruppe ist, die 1 oder 2 aus der aus Stickstoff-, Sauerstoff- und Schwefel-Atomen bestehenden Gruppe ausgewähltes Hetero-Atom enthält, mit der Maßgabe, daß wenigstens eines der Hetero-Atome ein Stickstoff-Atom ist und die heterocyclische Gruppe gegebenenfalls wenigstens einen Substituenten haben kann, der aus der aus Halogen, Alkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoff-Atomen, Alkoxy mit 1 bis 4 Kohlenstoff-Atomen, Halogenoalkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoff-Atomen, Alkenyl mit 2 bis 4 20 Kohlenstoff-Atomen Alkythio mit 1 bis 4 Kohlenstoff-Atomen, Alkylsulfinyl mit 1 bis 4 Kohlenstoff-Atomen, Alkylsulfonyl mit 1 bis 4 Kohlenstoff-Atomen und Alkinyl mit 3 bis 4 Kohlenstoff-Atomen bestehenden Gruppe ausgewählt ist, und

Z Alkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoff-Atomen, Alkenyl mit 3 Kohlenstoff-Atomen, Alkinyl mit 3 Kohlenstoff-Atomen, Alkoxyalkyl mit insgesamt 2 bis 4 Kohlenstoff-Atomen, Alkythioalkyl mit insgesamt 2 bis 4 Kohlenstoff-

25 Atomen, Cyano-substituiertes Alkyl mit 1 bis 2 Kohlenstoff-Atomen, Chloroalkyl mit 3 Kohlenstoff-Atomen, Benzyl (das gegebenenfalls durch Chlor oder Cyano substituiert sein kann), Acyl (das gegebenenfalls durch Chlor substituiert sein kann), Benzoyl oder -CH<sub>2</sub>-W (worin W die im Vorstehenden angegebenen Bedeutungen hat) ist.

Ganz besonders bevorzugte Imidazoline der Formel (I) sind diejenigen, in denen

30 R Wasserstoff ist,

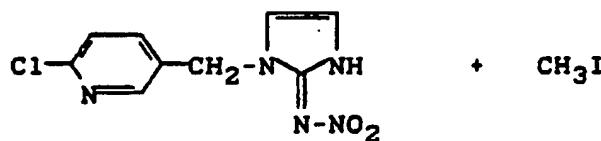
Y Nitro ist,

W Pyridyl oder Thiazolyl ist, das gegebenenfalls am Ring mit Chlor, Methyl oder Trifluoromethyl substituiert ist, und

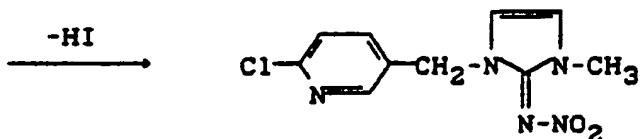
35 Z Methyl, Allyl, Propargyl, 3-Cyanobenzyl, 4-Chlorobenzyl, Acetyl, Benzoyl, 2-Chloro-5-pyridyl oder 2-Chloro-5-thiazolyl ist.

Wenn in dem Verfahren (a) beispielsweise 3H-1-(2-Chloropyridin-5-ylmethyl)-2-nitroiminoimidazolin und Methyliodid als Ausgangsstoff eingesetzt werden, kann der Reaktionsverlauf durch die folgende Gleichung dargestellt werden:

40

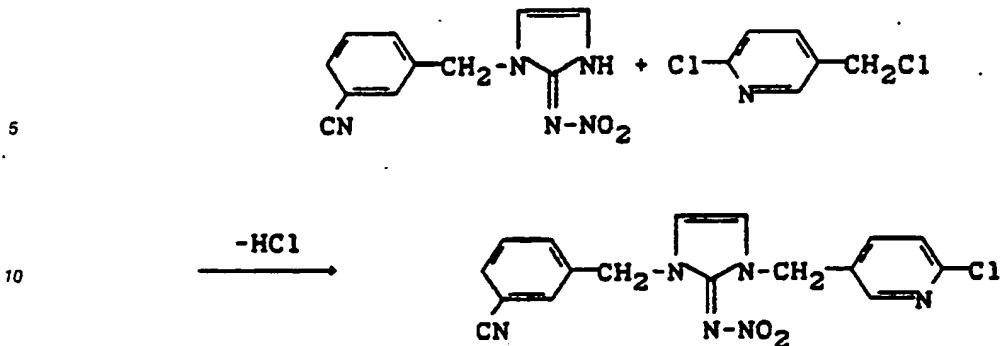


45



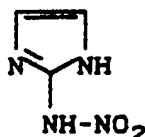
50

Wenn in dem Verfahren (b) beispielsweise 3H-1-(3-Cyanobenzyl)-2-nitroiminoimidazolin und 2-Chloro-5-(chloromethyl)pyridin als Ausgangsstoffe eingesetzt werden, kann der Reaktionsverlauf durch die folgende 55 Gleichung dargestellt werden:



15 In dem Verfahren (a) sind die Verbindungen der Formel (II) Verbindungen auf der Basis der vorstehenden Definitionen von R, Y, und W, vorzugsweise Verbindungen auf der Basis der vorstehenden bevorzugten Definitionen.

Die Verbindungen der Formel (II) sind neu und können z.B. für den Fall, daß Y für  $\text{NO}_2$  steht, erhalten werden, wenn 2-Nitroaminoimidazol der Formel



25

mit den oben bezeichneten Verbindungen der Formel (V) in Gegenwart inerter Lösungsmittel umgesetzt wird.

30 2-Nitroaminoimidazol kann dadurch erhalten werden, wie in einem nachfolgenden Beispiel gezeigt wird, daß der bekannte S-Methyl-N-nitro-isothioharnstoff mit Aminoacetaldehyd-dimethylacetal in Gegenwart inerter Lösungsmittel umgesetzt wird.

In dem Verfahren (a) sind die Verbindungen der Formel (III) Verbindungen auf der Basis der vorstehenden Definitionen von Z und M.

35 In der Formel (III) hat Z vorzugsweise die bereits im Vorstehenden als bevorzugt angegebenen Bedeutungen, und M bezeichnet vorzugsweise Chlor, Brom, Iod oder Tosyloxy.

Die Verbindungen der Formel (III) sind auf dem Gebiet der organischen Chemie bereits bekannt, und als Beispiele für diese Verbindungen erwähnt seien

Methyljodid, 3-Cyano-benzylchlorid, 2-Chloro-5-(chloromethyl)pyridin und Acetylchlorid.

40 In den Verfahren (b) sind die Verbindungen der Formel (IV) Verbindungen auf Basis der vorstehenden Definitionen von Y und Z, vorzugsweise Verbindungen auf der Basis der vorstehenden bevorzugten Definitionen.

Die Verbindungen der Formel (IV) können dadurch erhalten werden, daß 2-Nitroaminoimidazol mit den Verbindungen der Formel (III) in Gegenwart inerter Lösungsmittel umgesetzt wird.

45 Die Verbindungen der Formel (V) sind Verbindungen auf Basis der vorstehenden Definitionen von R, W und M.

In der Formel (V) haben R und W vorzugsweise die bereits im Vorstehenden als bevorzugt angegebenen Bedeutungen, während M vorzugsweise Chlor, Brom, Iod oder Tosyloxy bezeichnet.

50 Die Verbindungen der Formel (V) sind bekannt, und als Beispiele für diese Verbindungen erwähnt seien

2-Chloro-5-(chloromethyl)pyridin, 2-Chloro-5-(chloromethyl)thiazol, 5-Chloromethyl-3-methyl-isoxazol und 5-Chloromethyl-2-methylpyridin.

55 Beispiele für die Lösungsmittel oder Verdünnungsmittel sind Wasser; aliphatische, cycloaliphatische und aromatische, gegebenenfalls chlorierte, Kohlenwasserstoffe, etwa Hexan, Cyclohexan, Petrolether, Ligroin, Benzol, Toluol, Xylool, Methylenchlorid, Chloroform, Kohlenstofftetrachlorid, Ethylenchlorid, Chlorbenzol und dergleichen; Ether, etwa Diethylether, Methylethylether, Diisopropylether, Dibutylether, Propylenoxid, Dioxan, Tetrahydrofuran und dergleichen; Ketone, etwa Aceton, Methylethylketon, Methylisopropylketon, Methylisobutylketon und dergleichen; Nitrile, etwa Acetonitril, Propionitril Acrylnitril und dergleichen;

Alkohole, etwa Methanol, Ethanol, Isopropanol, Butanol, Ethylenglycol und dergleichen; Ester, etwa Ethylacetat, Amylacetat und dergleichen; Säureamide, etwa Dimethylformamid, Dimethylacetamid und dergleichen; und Sulfone und Sulfoxide, etwa Dimethylsulfoxid, Sulfolan und dergleichen; sowie Basen, beispielsweise Pyridin etc..

5 Weiterhin können als Basen anorganische Basen wie Natriumhydroxid, Kaliumcarbonat, Natriumhydrid und dergleichen und organische Basen wie Triethylamin und dergleichen eingesetzt werden.

Bei dem Verfahren (a) kann die Reaktionstemperatur innerhalb eines breiten Bereichs variiert werden. Im allgemeinen wird die Reaktion bei einer Temperatur von etwa 0 °C bis 120 °C, vorzugsweise von etwa 20 °C bis 80 °C, durchgeführt. Im allgemeinen lässt man die Reaktion unter normalem Druck ablaufen, 10 obwohl es auch möglich ist, einen höheren oder niedrigeren Druck anzuwenden.

Wenn das Verfahren (a) gemäß der vorliegenden Erfindung durchgeführt wird, werden beispielsweise etwa 1,0 bis 1,2 mol Triethylamin als Base und etwa 1 bis 1,2 mol, vorzugsweise etwa 1 mol, der Verbindungen der Formel (III) pro 1 mol der Verbindungen der Formel (II) eingesetzt. Die Reaktion kann in Gegenwart eines inerten Lösungsmittels wie Dimethylformamid durchgeführt werden, um die angestrebten 15 Verbindungen der Formel (I) zu erhalten.

Bei der Durchführung des Verfahrens (a) ist es weiterhin möglich, zunächst die Verbindungen der Formel (II) mit einer Base wie Natriumhydrid in die Natrium-Salze der Verbindungen (II) zu überführen, die dann mit den Verbindungen der Formel (III) umgesetzt werden, um praktisch die gewünschten Verbindungen der Formel (I) zu erhalten.

20 Wenn das oben bezeichnete Verfahren (b) durchgeführt wird, ist es möglich, irgendein inertes Lösungsmittel einzusetzen, das dem im Verfahren (a) gemäß der vorliegenden Erfindung verwendeten ähnelt.

Das Verfahren (b) kann unter den gleichen Reaktionsbedingungen durchgeführt werden, wie sie bei dem Verfahren (a) angewandt wurden. Wenn das Verfahren (b) durchgeführt wird, werden beispielsweise 25 etwa 1,0 bis 1,2 mol Triethylamin als Base und etwa 1 bis 1,2 mol, vorzugsweise etwa 1 mol, der Verbindungen der Formel (V) pro 1 mol der Verbindungen der Formel (IV) eingesetzt. Diese Reaktion sollte vorzugsweise in Gegenwart eines inertes Lösungsmittel wie Ethanol durchgeführt werden, um die angestrebten Verbindungen der Formel (I) zu erhalten.

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe werden von Pflanzen gut vertragen, haben einen günstigen Wert der 30 Toxizität gegenüber warmblütigen Tieren und lassen sich einsetzen zur Bekämpfung von Arthropoden-Schädlingen, insbesondere von Insekten, die in der Land- und Forstwirtschaft auftreten zum Schutz von Lagerprodukten und Materialien und auf dem Gebiet der Hygiene. Sie sind gegenüber normal empfindlichen und resistenten Species sowie gegen alle oder einige Entwicklungsstadien wirksam. Zu den oben genannten Schädlingen zählen:

35 Aus der Klasse der Isopoda beispielsweise  
*Oniscus asellus*, *Armadillidium vulgare* und *Porcellio scaber*;  
 aus der Klasse der Diplopoda beispielsweise  
*Blaniulus guttulatus*;  
 aus der Klasse der Chilopoda beispielsweise  
 40 *Geophilus carpophagus* und *Scutigera* spec.;  
 aus der Klasse der Symphyla beispielsweise  
*Scutigerella immaculata*;  
 aus der Ordnung der Thysanura beispielsweise  
*Lepisma saccharina*;  
 45 aus der Ordnung der Collembola beispielsweise  
*Onychiurus armatus*;  
 aus der Ordnung der Orthoptera beispielsweise  
*Blatta orientalis*, *Periplaneta americana*, *Leucophaea maderae*, *Blatella germanica*, *Acheta domesticus*,  
*Gryllotalpa* spp., *Locusta migratoria migratorioides*, *Melanoplus differentialis* und *Schistocerca gregaria*;  
 50 aus der Ordnung der Dermaptera beispielsweise  
*Forficula auricularia*,  
 aus der Ordnung der Isoptera beispielsweise  
*Reticulitermes* spp.;  
 aus der Ordnung der Anoplura beispielsweise  
 55 *Phylloxera vastatrix*, *Pemphigus* spp., *Pediculus humanus corporis*, *Haematopinus* spp. und *Linognathus* spp.,  
 aus der Ordnung der Mallophaga beispielweise  
*Trichodectes* spp. und *Damalinea* spp.,

aus der Ordnung der Thysanoptera beispielsweise  
*Hercinothrips femoralis* und *Thrips tabaci*;

aus der Ordnung der Heteroptera beispielsweise  
*Eurygaster* spp., *Dysdercus intermedius*, *Piesma quadrata*, *Cimex lectularius*, *Rhodnius prolixus* und  
5 *Triatoma* spp.;

aus der Ordnung der Homoptera beispielsweise  
*Aleurodes brassicae*, *Bemisia tabaci*, *Trialeurodes vaporariorum*, *Aphis gossypii*, *Brevicoryne brassicae*,  
*Cryptomyzus ribis*, *Aphis fabae*, *Doralis pomii*, *Eriosoma lanigerum*, *Hyalopterus arundinis*, *Macrosiphum avenae*, *Myzus* spp.; *Phorodon humuli*, *Rhopalosiphum padi*, *Empoasca* spp., *Euscelis bilobatus*, *Nephrotettix cincticeps*, *Lecanium corni*, *Saissetia oleae*, *Laodelphax striatellus*, *Nilaparvata lugens*, *Aonidiella aurantii*,  
10 *Aspidiotus hederae*, *Pseudococcus* spp. und *Psylla* spp.;

Aus der Ordnung der Lepidoptera beispielsweise  
*Pectinophora gossypiella*, *Bupalus piniarius*, *Cheimatobia brumata*, *Lithocolletis blancardella*, *Hyponomeuta padella*, *Plutella maculipennis*, *Malacosoma neustria*, *Euproctis chrysorrhoea*, *Lymantria* spp., *Bucculatrix thurberiella*, *Phyllocoptis citrella*, *Agrotis* spp., *Euxoa* spp., *Feltia* spp., *Earias insulana*, *Heliothis* spp.,  
15 *Spodoptera exigua*, *Mamestra brassicae*, *panolis flammea*, *prodenia litura*, *Spodoptera* spp., *Trichoplusia ni*, *Carcopocapsa pomonella*, *Pieris* spp., *Chilo* spp., *Pyrausta nubilalis*, *Ephesia kuehniella*, *Galleria mellonella*, *Cacoecia podana*, *Capua reticulana*, *Choristoneura fumiferana*, *Clytia ambiguella*, *Homona magnanima* und *Tortrix viridana*;

20 aus der Ordnung der Coleoptera beispielsweise  
*Anobium punctatum*, *Rhizopertha dominica*, *Acanthoscelides obtectus*, *Hylotrupes bajulus*, *Agelastica alni*, *Leptinotarsa decemlineata*, *Phaedon cochleariae*, *Diabrotica* spp., *Psylliodes chrysocephala*, *Epilachna varivestis*, *Atomaria* spp., *Oryzaephilus surinamensis*, *Antonomus* spp., *Sitophilus* spp., *Otiorrhynchus sulcatus*, *Cosmopolites sordidus*, *Ceuthorrhynchus assimilis*, *Hypera postica*, *Dermestes* spp., *Trogoderma* spp., *Anthrenus* spp., *Attagenus* spp., *Lyctus* spp., *Meligethes aeneus*, *Ptnus* spp., *Niptus hololeucus*, *Gibbium psylloides*, *Tribolium* spp., *Tenebrio molitor*, *Agriotes* spp., *Conoderus* spp., *Melolontha melolontha*, *Amphimallon solstitialis* und *Costelytra zealandica*;

aus der Ordnung der Hymenoptera beispielsweise  
*Diprion* spp., *Hoplocampa* spp., *Lasius* spp., *Monomorium pharaonis* und *Vespa* spp.;

30 aus der Ordnung der Diptera beispielsweise  
*Aedes* spp., *Anopheles* spp., *Culex* spp., *Drosophila melanogaster*, *Musca* spp., *Fannia* spp., *Calliphora erythrocephala*, *Lucilia* spp., *Chrysomyia* spp., *Cuterebra* spp., *Gastrophilus* spp., *Hypobosca* spp., *Stomoxys* spp., *Oestrus* spp., *Hypoderma* spp., *Tabanus* spp., *Tannia* spp., *bibio hortulanus*, *Oscinella frit*, *Phorbia* spp., *Pegomyia hyoscyami*, *Ceratitis capitata*, *Dacus oleae* und *Tipula paludosa*.

35 Die erfundungsgemäßen Wirkstoffe können in gebräuchliche Formulierungen überführt werden, wie Lösungen, Emulsionen, Suspensionen, Pulver, Schäume, Pasten, Granulate, Aerosole, mit dem Wirkstoff imprägnierte natürliche oder synthetische Stoffe, sehr feine Kapseln in polymeren Substanzen, Überzugsmassen zur Verwendung auf Saatgut (Beizmittel) sowie Formulierungen für den Einsatz mit Verbrennungs-einrichtungen wie Räucherpatronen, Räucherdosen und Räucherschlangen sowie für die kalte Vernebelung

40 und die warme Vernebelung nach dem Ultra-Low-Volume-Verfahren.

Diese Formulierungen können in bekannter Weise hergestellt werden, beispielsweise durch Vermischen der Wirkstoffe mit Streckmitteln, das heißt, mit flüssigen oder verflüssigten gasförmigen oder festen Verdünnungsmitteln oder Trägern, gegebenenfalls unter Verwendung grenzflächenaktiver Mittel, das heißt, von Emulgatoren und/oder Dispergiermitteln und/oder schaumbildendenen Mit teln. Bei Verwendung von

45 Wasser als Streckmittel können organische Lösungsmittel beispielsweise als Hilfslösungsmittel verwendet werden.

Als flüssige Lösungsmittel, Verdünnungsmittel oder Träger hauptsächlich geeignet sind aromatische Kohlenwasserstoffe wie Xylol, Toluol oder Alkylnaphthaline, chlorierte aromatische oder chlorierte aliphatische Kohlenwasserstoffe wie Chlorbenzole, Chlorethylen oder Methylchlorid, aliphatische Kohlenwasserstoffe wie Cyclohexan oder Paraffine, beispielsweise Mineralöl-Fraktionen, Alkohole wie Butanol oder Glycol sowie deren Ether und Ester, Ketone wie Aceton, Methylethylketon, Methylisobutylketon oder Cyclohexanon oder stark polare Lösungsmittel wie Dimethylformamid und Dimethylsulfoxid sowie auch Wasser.

Unter verflüssigten gasförmigen Verdünnungsmitteln oder Trägern sind Flüssigkeiten zu verstehen, die bei normaler Temperatur und normalen Druck gasförmig wären, beispielsweise Aerosol-Treibmittel wie

50 *hologenierte* Kohlenwasserstoffe sowie Butan, Propan, Stickstoff und Kohlenstoffdioxid.

Als feste Träger verwendbar sind gemahlene natürliche Minerale wie Kaoline, Tone, Talkum, Kreide, Quarz, Attapulgit, Montmorillonit oder Diatomenerde und gemahlene synthetische Minerale wie hochdisperse Kieselsäure, Aluminiumoxid und Silicate. Als feste Träger für Granulate können zerkleinerte und

fraktionierte Natursteinmaterialien verwendet werden, etwa Calcit, Marmor, Bimsstein, Sepiolith und Dolomit sowie synthetisches Granulat aus anorganischen und organischen Mehlen und Granulat aus organischem Material wie Sägemehl, Kokosnusschalen, Maiskolben und Tabakstengel.

Als emulgierende und/oder schaumbildende Mittel können nicht-ionische und anionische Emulgatoren wie Polyoxyethylenfettsäureester, Polyoxyethylenfettalkoholether, beispielsweise Alkylarylpolyglycol-Ether, Alkylsulfonate, Arylsulfonate sowie Albumin-Hydrolyseprodukte verwendet werden. Zu Dispergiermitteln zählen beispielsweise Ligninsulfat-Ablaugen und Methylcellulose.

Haftmittel wie Carboxymethylcellulose und natürliche und synthetische Polymere in Form von Pulvern, Granulat oder Latices wie Gummi arabicum, Polyvinylalkohol und Polyvinylacetat können bei der Formulierung verwendet werden.

Es ist möglich, fargebende Mittel, etwa anorganische Pigmente wie beispielsweise Eisenoxid, Titanoxid und Preußisch Blau und organische Farbstoffe wie Alizarin-Farbstoffe, Azo-Farbstoffe oder Metallphthalocyanin-Farbstoffe, sowie Spuren-Nährstoffe wie Salze von Eisen, Mangan, Bor, Kupfer, Cobalt, Molybdän und Zink zu verwenden.

Die Formulierungen enthalten im allgemeinen 0,1 bis 95 Gew.-%, vorzugsweise 0,5 bis 90 Gew.-% des erfindungsgemäßen Wirkstoffs.

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe können in ihren handelsüblichen Formulierungen oder den aus diesen Formulierungen hergestellten Anwendungsform im Gemisch mit anderen aktiven Verbindungen vorliegen, etwa mit Insektiziden, Käfern, Sterilisationsmitteln, Akariziden, Nematoziden, Fungiziden, Wachstumsregulatoren oder Herbiziden. Zu den Insektiziden gehören beispielsweise Phosphate, Carbamate, Carboxylate, chlorierte Kohlenwasserstoffe, Phenylharstoffe und von Mikroorganismen erzeugte Substanzen.

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe können weiterhin in ihren handelsüblichen Formulierungen oder den aus diesen Formulierungen hergestellten Anwendungsformen im Gemisch mit synergistischen Mitteln vorliegen. Synergistische Mittel sind Verbindungen, die die Wirkung der aktiven Verbindungen steigern, ohne daß es für das zugesetzte synergistische Mittel erforderlich ist, selbst wirksam zu sein.

Der Gehalt des Wirkstoffes in den aus den im Handel erhältlichen Formulierungen hergestellten Anwendungsformen kann innerhalb weiter Grenzen variieren.

Die Konzentration des Wirkstoffs in den Anwendungsformen kann 0.0000001 bis 100 Gew.-% betragen und liegt vorzugsweise zwischen 0,0001 und 1 Gew.-%.

Die Verbindungen werden in üblicher Weise in einer den Anwendungsformen angemessenen Form zur Anwendung gebracht.

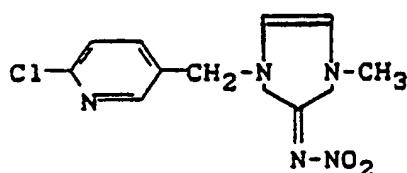
Bei der Verwendung gegen Hygiene-Schädlinge und Schädlinge in Produkt-Vorräten zeichnen sich die Wirkstoffe durch eine hervorragende Rückstandswirkung auf Holz und Ton sowie eine gute Beständigkeit gegen Alkali auf gekalkten Unterlagen aus.

Die Herstellung und die Anwendung der erfindungsgemäßen Wirkstoffe sind den folgenden Beispielen zu entnehmen.

#### 40 Herstellungsbeispiele

##### Beispiel 1

45



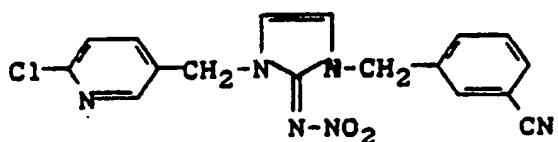
55 3H-1-(2-Chloropyridin-5-ylmethyl)-2-nitroiminoimidazolin (5,1 g) wurde in trockenem Dimethylformamid (40 ml) gelöst. zu der entstandenen Lösung wurde bei einer Temperatur bis 10 °C anteilweise 60-proz. Natriumhydrid in Mineralöl (0,8 g) hinzugefügt. Nach beendeter Zugabe wurde die Reaktionsmischung bei Raumtemperatur gerührt, bis die Entwicklung von Wasserstoff beendet war. Danach wurde Methyljodid (3,4 g) bei der gleichen Temperatur zu der Mischung hinzugefügt, und die Reaktionsmischung wurde 3 Stunden

bei Raumtemperatur gerührt. Nach dieser Reaktionszeit wurde die Reaktionsmischung in Eiswasser gegossen. Mit Hilfe von Dichlormethan wurde eine Extraktion vorgenommen. Die Dichlormethan-Schicht wurde in üblicher Weise behandelt und der erhaltene Rückstand wurde durch Chromatographie an einer Silicagel-Säule gereinigt, wonach die gewünschte Verbindung, d.h. 1-(2-Chloro-pyridin-5-ylmethyl)-3-methyl-2-nitro-iminoimidazolin, (3,0 g) erhalten wurde; Schmp. 165-167 °C.

Beispiel 2

10

15



Eine Mischung aus 3H-1-(3-Cyanobenzyl)-2-nitroiminoimidazolin (4,9 g), 2-Chloro-5-chloromethylpyridin (3,2 g), Triethylamin (2,2 g) und Ethanol (40 ml) wurde 3 h unter Röhren zum Rückfluß erhitzt. Nachdem 20 das Ethanol unter verminderter Druck abdestilliert worden war, wurde der Rückstand mit Dichlormethan vermischt, und die resultierende Mischung wurde mit Wasser und dann mit einer 1-proz. Salzsäure-Lösung gewaschen. Nachdem die Dichlormethan-Schicht in üblicher Weise behandelt worden war, wurde der erhaltene Rückstand durch Chromatographie an einer Silicagel-Säule gereinigt, wonach die gewünschte 25 Verbindung, d.h. 1-(2-Chloro-pyridin-5-ylmethyl)-3-(3-cyanobenzylmethyl)-2-nitro-iminoimidazolin, (0,7 g) erhalten wurde; Schmp. 204-206 °C.

Verbindungen der Formel (I) gemäß der vorliegenden Erfindung, die nach den gleichen Verfahren wie in den Beispielen 1 und 2 hergestellt werden können, sind zusammen mit den Verbindungen der Beispiele 1 und 2 in der folgenden Tabelle 1 aufgeführt.

30

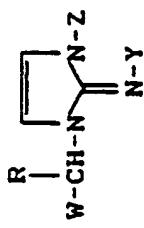
35

40

45

50

55

Tabelle 1

Verbin- dung Nr.	R	Y	W	Z	Schmp.
------------------------	---	---	---	---	--------

1	H	Nitro	3-Pyridyl	Methyl
2	H	Nitro	3-Pyridyl	n-Butyl
3	H	Nitro	3-Pyridyl	2-Methylthioethyl
4	H	Nitro	3-Pyridyl	2-Cyanoethyl
5	CH <sub>3</sub>	Cyano	3-Pyridyl	Acetyl
6	H	Nitro	2-Fluoropyridin-5-yl	Allyl
7	H	Nitro	2-Chloropyridin-5-yl	Methyl
8	H	Cyano	2-Chloropyridin-5-yl	Isopropyl
9	H	Nitro	2-Chloropyridin-5-yl	Allyl
10	H	Nitro	2-Chloropyridin-5-yl	Benzoyl
11	H	Nitro	2-Chloropyridin-5-yl	4-Chlorobenzyl

5

10

15

20

25

30

35

40

45

50

55

Tabelle 1 (Fortsetzung)

Nr.		Verbin- dung	R	Y	W	Z	Schmp.
25	H	Nitro	2-Chlorothiazol-5-yl			2-Chloropyridin-5-ylmethyl	
26	H	Nitro	2-Chlorothiazol-5-yl			2-Chlorothiazol-5-ylmethyl	
27	H	Nitro	3-Methylisoxazol-5-yl			3-Chloropyridin-6-ylmethyl	

Tabelle 1 (Fortsetzung)

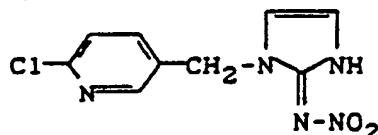
Nr.	Verbin- dung	R	Y	W	Z	Schmp.	
12		H	Nitro	2-Chloropyridin-5-yl	3-Cyanobenzyl	204-206°C	
13		H	Nitro	2,3-Dichloropyridin-5-yl	Methyl		
14		H	Nitro	2-Methylpyridin-5-yl	2-Ethoxyethyl		
15		H	Nitro	3-Methylisoxazol-5-yl	Methyl		
16		H	Cyano	3-Trifluormethyl-isoxazol-5-yl	Methyl		
17		H	Nitro	1-Methylpyrazol-4-yl	3,4-Dichlorobenzyl		
18		H	Nitro	1-Isopropylpyrazol-4-yl	Methyl		
19		H	Nitro	2-Chlorothiazol-5-yl	Methyl		
20		N	Nitro	2-Chlorothiazol-5-yl	3-Chloroallyl		
21		H	Nitro	1,2,5-Thiadiazol-3-yl	Methyl		
22		H	Nitro	2-Methylpyrazin-5-yl	4-Chlorobenzyl		
23		H	Nitro	2-Methylpyrimidin-5-yl	Trichloroacetyl		
24		H	Nitro	2-Chloropyridin-5-yl	2-Chloropyridin-5-ylmethyl	164-166°C	

Beispiel 3

5

Herstellung eines Zwischenprodukts

10



15

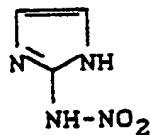
2-Nitroaminoimidazol (12,8 g) wurde in trockenem Dimethylformamid (100 ml) gelöst. Zu der entstandenen Lösung wurde bei 5 °C anteilweise 60-proz. Natriumhydrid in Mineralöl (4,8 g) hinzugefügt. Nach beendeter Zugabe wurde die Reaktionsmischung bei Raumtemperatur gerührt bis die Entwicklung von Wasserstoff beendet war. Danach wurde eine Lösung von 2-Chloro-5-(chloromethyl)pyridin (16,1 g) in Dimethylformamid (20 ml) bei einer Temperatur bis zu 10 °C tropfenweise zu der Reaktionsmischung hinzugefügt. Dann wurde die Reaktionsmischung 3 Stunden bei Raumtemperatur gerührt. Danach wurde die Reaktionsmischung in Eiswasser gegossen, um das gewünschte kristalline Produkt auszufällen. Das Produkt wurde durch Filtration abgetrennt, in Ethanol gewaschen und getrocknet, wonach die gewünschte Verbindung, d.h. 3H-1-(2-Chloropyridin-5-ylmethyl)-2-nitroiminoimidazolin (15,4 g) erhalten wurde; Schmp. 186-189 °C.

Nach der gleichen Arbeitsweise, wie sie im Vorstehenden dargestellt ist, wurde unter Einsatz von 3-Cyanobenzylchlorid an Stelle des 2-Chloro-5-(chloromethyl)pyridins 4H-1-(3-Cyanobenzyl)-2-nitroiminoimidazolin erhalten; Schmp. 193-194 °C. (Zersetzung).

30

Beispiel 4Herstellung eines Zwischenproduktes

40



45 S-Methyl-N-nitro-Isothioharnstoff (13,5 g) und Aminoacetaldehyd-dimethylacetal (10,5 g) wurden zusammen in Methanol (150 g) 3 h bei 45 °C gerührt. Nach dieser Reaktion wurde 2N HCl (40 ml) zu der Reaktionsmischung hinzugefügt, und die Mischung wurde 4 Stunden bei 60 °C gerührt und dann abgekühlt.

Das auf diese Weise gebildete kristalline Produkt wurde durch Filtration abgetrennt, in Methanol gewaschen und getrocknet, wonach die gewünschte Verbindung, d.h. 2-Nitroaminoimidazol (9 g) erhalten wurde; Schmp. 195-200 °C (Zersetzung).

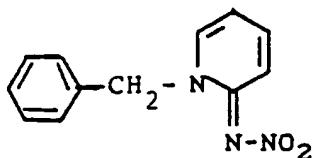
Biologische Test-Beispiele

55

Vergleichs-Verbindung:

C-1:

5



10 (offenbart in J. Med.. Chem. Band 14, Seiten 988-990  
(1971))

15

Beispiel 5

20 Biologischer Test durchgeführt gegen Nephrotettix cincticeps, der Resistenz gegenüber Insektiziden der Organophosphor-Reihe zeigte

Herstellung einer Test-Formulierung:

25

**Lösungsmittel:** 3 Gew.-Teile Xylol

**Emulgator:** 1 Gew.-Teil **Polyoxyethylen-alkyl-phenylether**

30

Zur Herstellung einer geeigneten Formulierung einer aktiven Verbindung wurde 1 Gew.-teil des Wirkstoffs mit der obenbezeichneten Menge Lösungsmittel, das die obenanggebene Menge Emulgator enthielt, vermischt, und die Mischung wurde mit Wasser auf die vorher festgesetzte Konzentration verdünnt.

35

Test-Verfahren:

40 Benutzt wurde eine Anzahl Töpfe mit jeweils einem Durchmesser von 12 cm, in die Reispflanzen-Setzlinge mit einer Höhe von etwa 10 cm gesetzt waren.

Auf jedem eingetopften Reispflanzen-Setzling wurden 10 ml einer wäßrigen Lösung des Wirkstoffs mit der vorher festgelegten Konzentration gesprüht.

45 Nachdem die gesprühte Lösung eingetrocknet war, wurde jeder der Töpfe mit einem Drahtkorb von 7 cm Durchmesser und 14 cm Höhe bedeckt, in dem 30 ausgewachsene weibliche Exemplare von Nephrotettix cincticeps, die gegen Insektizide der Organophosphor-Reihe Resistenz zeigten, ausgesetzt wurden, und jeder Topf wurde dann in einen Raum mit konstanter Temperatur gestellt. Zwei Tage danach wurde die Zahl der toten Insekten ermittelt, um die Mortalitäts-Rate der Insekten zu erhalten.

50 In diesem Text bewirkten die Verbindungen Nr. 7, 12 und 24 eine Insekten-Mortalität von 100 % bei einer Wirkstoff-Konzentration von 40 ppm, während die Kontrolle C-1 bei dieser Konzentration unwirksam war.

Beispiel 6

55 Biologischer Test durchgeführt gegen Laternenträger

## Test-Verfahren:

Benutzt wurde eine Anzahl Töpfe mit jeweils einem Durchmesser von 12 cm, in die Reispflanzen-Setzlinge mit einer Höhe von etwa 10 cm gesetzt waren.

5 Auf jeden eingetopften Reispflanzen-Setzling wurden 10 ml einer wäßrigen Lösung des Wirkstoffs in ähnlicher Weise wie in Beispiel 5 mit der vorher festgelegten Konzentration gesprüht.

Nachdem die gesprühte Lösung eingetrocknet war, wurde jeder der Töpfe mit einem Drahtkorb vom 7 cm Durchmesser und 14 cm Höhe bedeckt, in dem 30 ausgewachsene weibliche Exemplare von *Nilaparvata lugens*, die gegen Insektizide der Organophosphor-Reihe Resistenz zeigten, ausgesetzt wurden, und

10 jeder Topf wurde dann in einen Raum mit konstanter Temperatur gestellt. Zwei Tage danach wurde die Zahl der toten Insekten ermittelt, um die Mortalitäts-Rate der Insekten zu erhalten.

In ähnlicher Weise wurden Tests mit *Sogatella furcifera* und *Laodelphax striatella*, die gegen Insektizide der Organophosphor-Reihe Resistenz zeigten, zur Ermittlung der Mortalitäts-Rate der Insekten durchgeführt.

In diesem Text bewirkten die Verbindungen Nr. 12 und 24 eine Insekten-Mortalität bei Nilparvata

15 lugens, *sogatella furcifera* und *Laodelphax striatella* von 100 % bei einer Wirkstoff-Konzentration von 200 ppm, während die Kontrolle C-1 bei dieser Konzentration unwirksam war.

### Beispiel 7

20

Biologischer Test durchgeführt gegen Myzus persicae, der gegenüber Insektiziden der Organophosphor- und Carbamat-Reihe Resistenz zeigte

25

### Test-Verfahren:

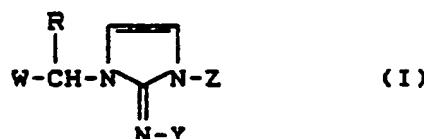
Auf Auberginen-Setzlinge (schwarze längliche Auberginen) mit jeweils einer Höhe von 20 cm, die in unglasierten Töpfen von 15 cm Durchmesser gezogen worden waren, wurden pro Setzling 200 herangezogene Exemplare von *Myzus persicae*, der gegenüber Insektiziden der Organophosphor- und Carbamat-reihe Resistenz besaß, ausgesetzt. Einen Tag nach der Inokulierung wurde eine wäßrige Lösung mit einer vorher festgelegten Konzentration des Wirkstoffs, die nach einer Arbeitsweise ähnlich derjenigen von Beispiel 5 hergestellt worden war, in einer genügenden Dosierung mit Hilfe einer Spritzpistole auf die Setzlinge aufgetragen.

Der oben angegebene Test wurde für jede der nachstehend bezeichneten Wirkstoffe mit den angegebenen Konzentrations-Dosierungen durchgeführt. Nach dem Sprühen der insektiziden Lösung wurden die 35 Setzlinge für den Test in jedem Topf 24 h in einem auf einer Temperatur von 28°C gehaltenen Gewächshaus stehen gelassen, und danach wurde die Mortalitäts-Rate der Insekten für jeden Test bestimmt. Der gleiche Test wurde zweimal wiederholt, um eine genaue Bestimmung der Mortalitäts-Rate zu erhalten.

40 In diesem Test bewirkten die Verbindungen Nr. 7 und 24 eine Insekten-Mortalität von 100 % bei einer Wirkstoff-Konzentration von 200 ppm, während die Kontrolle C-1 sogar bei einer Konzentration von 1000 ppm unwirksam war.

## 45 Ansprüche

## 1. Imidazoline der Formel (I)



55

in der

R Wasserstoff oder Alkyl bezeichnet,  
Y Nitro oder Cyano bezeichnet,

W eine gegebenenfalls substituierte, 5- oder 6-gliedrige heterocyclische Gruppe bezeichnet, die wenigstens ein aus der aus Stickstoff-, Sauerstoff- und Schwefel-Atomen bestehenden Gruppe ausgewähltes Hetero-Atom enthält, und

5 Z Alkyl, Alkenyl, Alkinyl, Alkoxyalkyl, Alkylthio-alkyl, Cyanoalkyl, Halogenoalkyl, Aralkyl, Acyl oder -CH<sub>2</sub>-W (worin W die im Vorstehenden angegebenen Bedeutungen hat) bezeichnet.

2. Verbindungen nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß

R Wasserstoff oder Methyl ist,

Y Nitro ist,

W eine 5- oder 6-gliedrige heterocyclische Gruppe ist, die 1 oder 2 aus der Stickstoff-, Sauerstoff- und

10 Schwefel-Atomen bestehenden Gruppe ausgewähltes Hetero-Atom enthält, mit der Maßgabe, daß wenigstens eines der Hetero-Atome ein Stickstoff-Atom ist, und mit der anderen Maßgabe, daß die heterocyclische Gruppe gegebenenfalls wenigstens einen Substituenten haben kann, der aus der aus Halogen, Alkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoff-Atomen, Alkoxy mit 1 bis 4 Kohlenstoff-Atomen, Halogenoalkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoff-Atomen, Halogenoalkoxy mit 1 bis 4 Kohlenstoff-Atomen, Alkenyl mit 2 bis 4 Kohlenstoff-Atomen, Alkylthio mit 1 bis 4 Kohlenstoff-Atomen, Alkylsulfinyl mit 1 bis 4 Kohlenstoff-Atomen, Alkylsulfonyl mit 1 bis 4 Kohlenstoff-Atomen und Alkinyl mit 3 bis 4 Kohlenstoff-Atomen bestehenden Gruppe ausgewählt ist, und

15 Z Alkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoff-Atomen, Alkenyl mit 3 Kohlenstoff-Atomen, Alkinyl mit 3 Kohlenstoff-Atomen, Alkoxyalkyl mit insgesamt 2 bis 4 Kohlenstoff-Atomen, Alkylthioalkyl mit insgesamt 2 bis 4 Kohlenstoff-Atomen, Cyanosubstituiertes Alkyl mit 1 bis 2 Kohlenstoff-Atomen, Chloroalkyl mit 3 Kohlenstoff-Atomen,

20 Benzyl (das gegebenenfalls durch Chlor oder Cyano substituiert sein kann), Acyl (das gegebenenfalls durch Chlor substituiert sein kann), Benzoyl oder -CH<sub>2</sub>-W (worin W die im Vorstehenden angegebenen Bedeutungen hat) ist.

3. Verbindungen nach den Ansprüchen 1 und 2, dadurch gekennzeichnet, daß

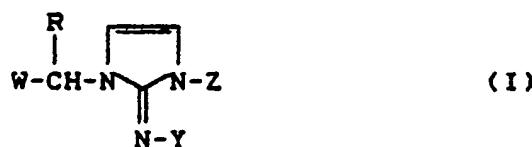
R Wasserstoff ist,

25 Y Nitro ist,

W Pyridyl oder Thiazolyl ist, das gegebenenfalls am Ring mit Chlor, Methyl oder Trifluoromethyl substituiert ist, und

Z Methyl, Allyl, Propargyl, 3-Cyanobenzyl, 4-Chloro-benzyl, Acetyl, Benzoyl, 2-Chloro-5-pyridyl oder 2-Chloro-5-thiazolyl ist.

30 4. Verfahren zur Herstellung von Imidazolinen der Formel (I)



in der

40 R Wasserstoff oder Alkyl bezeichnet,

Y Nitro oder Cyano bezeichnet,

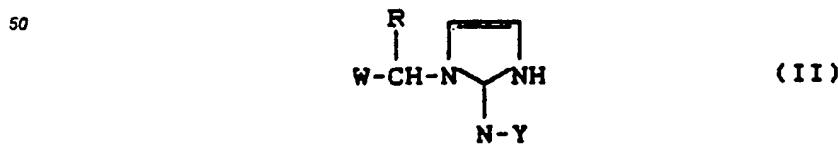
W eine gegebenenfalls substituierte, 5- oder 6-gliedrige heterocyclische Gruppe bezeichnet,

die wenigstens ein aus der aus Stickstoff-, Sauerstoff- und Schwefel-Atomen bestehenden Gruppe ausgewähltes Hetero-Atom enthält, und

45 Z Alkyl, Alkenyl, Alkinyl, Alkoxyalkyl, Alkylthioalkyl, Cyanoalkyl, Halogenoalkyl, Aralkyl, Acyl oder -CH<sub>2</sub>-W (worin W die im Vorstehenden angegebenen Bedeutungen hat) bezeichnet,

dadurch gekennzeichnet, daß

(a) Verbindungen der Formel (II)



55

in der

R, Y und W die im Vorstehenden angegebenen Bedeutungen haben,

mit Verbindungen der Formel (III)

Z-M (III),

5 in der  
 Z die im Vorstehenden angegebenen Bedeutungen hat und  
 M Halogen oder  $-\text{OSO}_2\text{L}$  bezeichnet, worin L Methyl, Phenyl oder Tolyl darstellt,  
 in Gegenwart inerter Lösungsmittel und gegebenenfalls in Gegenwart von Basen umgesetzt werden,  
 oder

10 (b) Verbindungen der Formel (IV)



in der  
 20 Y und Z die im Vorstehenden angegebenen Bedeutungen haben,  
 mit Verbindungen der Formel (V)

25 W-CH-M (V),

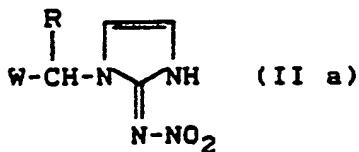
in der  
 R, W und M die im Vorstehenden angegebenen Bedeutungen haben,  
 In Gegenwart inerter Lösungsmittel und gegebenenfalls in Gegenwart von Basen umgesetzt werden.

30 5. Insektizide Mittel, dadurch gekennzeichnet, daß sie wenigstens ein Imidazolin der Formel (I) enthalten.  
 6. Verfahren zur Bekämpfung schädlicher Insekten, dadurch gekennzeichnet, daß man Imidazoline der Formel (I) auf die schädlichen Insekten und/oder deren Lebensraum einwirken läßt.  
 35 7. Verwendung von Imidazolinen der Formel (I) zur Bekämpfung schädlicher Insekten.  
 8. Verfahren zur Herstellung insektizidärer Mittel, dadurch gekennzeichnet, daß Imidazoline der Formel (I) mit Streckmitteln und/oder grenzflächenaktiven Mitteln vermischt werden.  
 9. Imidazoline der Formel (II)



45 in der  
 R Wasserstoff oder Alkyl bezeichnet,  
 Y Nitro oder Cyano bezeichnet  
 50 W eine gegebenenfalls substituierte, 5-oder 6-gliedrige heterocyclische Gruppe bezeichnet, die wenigstens ein aus der Stickstoff-, Sauerstoff- und Schwefel-Atomen bestehenden Gruppe ausgewähltes Hetero-Atom enthält.  
 10. Verfahren zur Herstellung von Imidazolinen der Formel (II a)

55



in der  
 R Wasserstoff oder Alkyl bezeichnet und  
 10 W eine gegebenenfalls substituierte, 5- oder 6-gliedrige heterocyclische Gruppe bezeichnet, die wenigstens  
 ein aus der Stickstoff-Sauerstoff- und Schwefel-Atomen bestehenden Gruppe ausgewähltes Heteroatom  
 enthält,  
 dadurch gekennzeichnet,  
 daß man 2-Nitroaminoimidazol der Formel



mit Verbindungen der Formel (V)

25  $\begin{array}{c} \text{R} \\ | \\ \text{N-CH-M} \end{array}$  (IV)

in der  
 30 R, W und M die oben angegebene Bedeutung besitzen  
 in Gegenwart inerter Lösungsmittel umsetzt.

35

40

45

50

55



Europäisches  
Patentamt

EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

Nummer der Anmeldung

EP 88 11 2421

EINSCHLÄGIGE DOKUMENTE			
Kategorie	Kennzeichnung des Dokuments mit Angabe, soweit erforderlich, der maßgeblichen Teile	Betrifft Anspruch	KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int. Cl.3)
X	WO-A-8 300 627 (RORER INTERNATIONAL OVERSEAS INC.) * Beispiele II, VII * ---	1-5, 7, 13, 16, 17	C 07 D 401/06 C 07 D 213/40 C 07 C 157/14 C 07 C 127/26 C 07 D 295/20 A 01 N 43/40 A 01 N 43/50 A 01 N 43/54
X	JOURNAL OF MEDICINAL CHEMISTRY Band 21, Nr. 8, 1978, Seiten 773-781; C.K. NIELSEN et al.: "Synthesis and hypotensive activity of N-alkyl-N"-cyano-N'-pyridylguanidines" * Tabelle V; V Verbindungen 103, 104 * ---	1-5, 7	
X	US-A-3 074 955 (S.L. SHAPIRO et al.) * Tabelle I, Verbindung 2; Tabelle 2, Verbindungen 1, 1A, 2 *	1-5, 7	
A	* Tabelle I, Verbindungen 4, 5 * ---	1	
X	JOURNAL OF HETEROCYCLIC CHEMISTRY Band 23, Nr. 2, März-April 1986, Seiten 401-408; J. REITER et al.: "On triazoles. V(1,2). Synthesis of 1- and 2-R1-3-R2, R3-amino-5-amino-1,2,4-triazol es" * Tabelle I, Verbindungen 3a-b/4, 3a-b/6, 3b/13, 3a-b/17-20, 3a-b/31-3 3, 3/39 in Zusammenhang mit Schema 1 und Seite 407 Methoden A, B, C * ---	15-17	
RECHERCHIERTE SACHGEBIETE (Int. Cl.3)			
C 07 D 401/00 C 07 D 213/00 C 07 C 157/00 C 07 C 127/00 C 07 D 295/00 A 01 N 43/00			
Der vorliegende Recherchenbericht wurde für alle Patentansprüche erstellt			
Recherchenort <b>BERLIN</b>	Abschlußdatum der Recherche <b>12-12-1988</b>	Prüfer <b>VAN AMSTERDAM L.J.P.</b>	
KATEGORIE DER GENANNTEN DOKUMENTE			
X : von besonderer Bedeutung allein betrachtet Y : von besonderer Bedeutung in Verbindung mit einer anderen Veröffentlichung derselben Kategorie A : technologischer Hintergrund O : nichtschriftliche Offenbarung P : Zwischenliteratur		T : der Erfindung zugrunde liegende Theorien oder Grundsätze E : älteres Patentdokument, das jedoch erst am oder nach dem Anmeldedatum veröffentlicht worden ist D : in der Anmeldung angeführtes Dokument L : aus anderen Gründen angeführtes Dokument & : Mitglied der gleichen Patentfamilie, übereinstimmendes Dokument	



EINSCHLÄGIGE DOKUMENTE			
Kategorie	Kennzeichnung des Dokuments mit Angabe, soweit erforderlich, der maßgeblichen Teile	Betreff Anspruch	KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int. CL3)
X	<p><b>CHEMICAL ABSTRACTS</b>            Band 85, Nr. 21, 22. November 1976,            Columbus, Ohio, US, Seite 489, Spalte            2, Abstract Nr. 159372z; T. SUYAMA et            al.: "Synthetic study of            cyanoaminocarbonic acid derivatives. V.            Preparation of di- and            tricyanoguanidines"; &amp; YUKI GOSEI            KAGAKU KYOKAI SHI 1976, Band 34, Nr. 6,            Seiten 427-430; in Zusammenhang mit            CHEMICAL SUBSTANCE INDEX, C-M, Band 85,            Juli-Dezember 1976, Seite 1267CS,            Spalte 2, Zeilen 44,45,48-51; Spalte 2,            Zeilen 17-22            ---</p>	17	
X	<p><b>JOURNAL FUER PRAKTISCHE CHEMIE</b>            Band 318, Heft 3, 1976, Seiten 479-482;            G. REMBARZ et al.: "Darstellung von            substituierten 1,2,4-Oxadiazolen aus            N-Cyanverbindungen" * Tabelle 1,            Verbindung 1c in Zusammenhang mit Seite            140: Beschreibung der Versuche *</p>	17	RECHERCHIERTE SACHGEBIETE (Int. CL3)
X	<p><b>EP-A-0 126 558 (IMPERIAL CHEMICAL INDUSTRIES PLC)</b>            * Seite 20, Zeilen 4-10 *</p>	17	
X	<p><b>US-A-2 697 727 (D.W. KAISER et al.)</b>            * insgesamt *</p>	17	
		---	
<p>Der vorliegende Recherchenbericht wurde für alle Patentansprüche erstellt</p>			
Recherchenort	Abschlußdatum der Recherche	Prüfer	
BERLIN	12-12-1988	VAN AMSTERDAM L.J.P.	
KATEGORIE DER GENANNTEN DOKUMENTE		T : der Erfindung zugrunde liegende Theorien oder Grundsätze E : älteres Patentdokument, das jedoch erst am oder nach dem Anmelddatum veröffentlicht worden ist D : in der Anmeldung angeführtes Dokument L : aus andern Gründen angeführtes Dokument & : Mitglied der gleichen Patentfamilie, übereinstimmendes Dokument	
X : von besonderer Bedeutung allein betrachtet Y : von besonderer Bedeutung in Verbindung mit einer anderen Veröffentlichung derselben Kategorie A : technologischer Hintergrund O : nichtschriftliche Offenbarung P : Zwischenliteratur			



EINSCHLÄGIGE DOKUMENTE			
Kategorie	Kennzeichnung des Dokuments mit Angabe, soweit erforderlich, der maßgeblichen Teile	Betrift Anspruch	KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int. CL.3)
X	ARCHIVE DER PHARMAZIE Band 310, Nr. 10, 1977, Seiten 820-827; R. NEIDLEIN et al.: "Zum Reaktionsverhalten von Isonitrildichloriden, Iminothiokohlensäureesterchloriden und Bis-methylmercaptopethylencyanamid gegenüber Enaminen sowie Oximen" * Seite 823, Formel 13b * ---	17	
X	ARCHIVE DER PHARMAZIE Band 320, Nr. 7, 1987, Seiten 608-616; J. BONJEAN et al.: "Isolamtidin und Analoge" * Seite 609, Formel 6b * ---	17	
X	JOURNAL FUER PRAKТИSCHE CHEMIE Band 323, Nr. 4, 1981, Seiten 694-699; D. MARTIN et al.: "Einfache Synthesen für Amino-aroxy-1,3,5-triazine" * Seite 698, Tabelle 2 * ---	17	
X	ARZENEIMITTELFORSCHUNG Band 29 (I), Nr. 4, November 1979, Seiten 595-598; W. SCHUNACK et al.: "Synthese und H2-antihistaminische Wirkung ringmethylierter Metiamid-Analoga" * Seite 596, Schema, Verbindung 4b * ---	17	RECHERCHIERTE SACHGEBIETE (Int. CL.3)
X	YUKI GOSEI KAGAKU KYOKAI SHI Band 29, Nr. 1, 1971, Seiten 65-73; T. SUYAMA et al.: "Synthetic study of cyanamide-dithiocarbonic acid ester and related compounds (Part 1)" * Seite 70, Verbindungen 15,16 * ---	17 -/-	
<p>Der vorliegende Recherchenbericht wurde für alle Patentansprüche erstellt</p>			
Recherchenort	Abschlußdatum der Recherche		Prüfer
BERLIN	12-12-1988		VAN AMSTERDAM L.J.P.
KATEGORIE DER GENANNTEN DOKUMENTE		<p>T : der Erfindung zugrunde liegende Theorien oder Grundsätze  E : älteres Patentdokument, das jedoch erst am oder  nach dem Anmeldedatum veröffentlicht worden ist  D : in der Anmeldung angeführtes Dokument  L : aus andern Gründen angeführtes Dokument</p> <p>&amp; : Mitglied der gleichen Patentfamilie, übereinstimmendes  Dokument</p>	
<p>EPO FORM 1503 03/82 (Post)</p>			



EINSCHLÄGIGE DOKUMENTE			
Kategorie	Kennzeichnung des Dokuments mit Angabe, soweit erforderlich, der maßgeblichen Teile	Betrift Anspruch	KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int. CL3)
X	CHEMISCHE BERICHTE Band 101, 1968, Seiten 3185-3200; D. MARTIN et al.: "Cyansäureester, XVI. Spaltung der Si-N-Bindung durch Cyansäureester, Synthese von N-Trimethylsilyl- und N-Cyan-isoharnstoffen" * Tabellen 7-9 * ---	17	
X,D	CHEMISCHE BERICHTE Band 100, 1967, Seiten 2609-2615; E. ALLENSTEIN et al.: "Ueber den N-Cyan-imidokohlensäure-diäthylester und O-Aethyl-N-cyan-isoharnstoffe" * Seite 2608, Verbindung 8 * ---	17	
X	DE-A-3 148 103 (FARMATIS SRL.) * Seite 6, Zeilen 4,9; Beispiele 1,3-5 * ---	17	
X	DE-B-1 443 913 (FARBENFABRIKEN BAYER AG) * Beispiele 4,6 * ---	17	RECHERCHIERTE SACHGEBiete (Int. CL3)
X	US-A-4 098 791 (T.A. HYLTON et al.) * Spalte 3, Formel IVa * ---	17	
A,D	CHEMICAL ABSTRACTS Band 90, Nr. 11, 12. März 1979, Columbus, Ohio, US, Seite 608, Spalte 2, Abstract Nr. 87289f; Y. HIRATA et al.: "Guanidines"; & JP - A - 53 108 970 (YAMANOUCHI PHARMACEUTICAL CO. LTD.) 22-09-1978 ---	1	
A	EP-A-0 154 178 (NIHON TOKUSHI NOYAKU SEIZO K.K.) * insgesamt * ---	1, 13, 18 -21 -/-	
Der vorliegende Recherchenbericht wurde für alle Patentansprüche erstellt			
Recherchenort	Abschlußdatum der Recherche	Prüfer	
BERLIN	12-12-1988	VAN AMSTERDAM L.J.P.	
KATEGORIE DER GENANNTEN DOKUMENTE			
X : von besonderer Bedeutung allein betrachtet Y : von besonderer Bedeutung in Verbindung mit einer anderen Veröffentlichung derselben Kategorie A : technologischer Hintergrund O : nichtschriftliche Offenbarung P : Zwischenliteratur	T : der Erfindung zugrunde liegende Theorien oder Grundsätze E : älteres Patentdokument, das jedoch erst am oder nach dem Anmeldedatum veröffentlicht worden ist D : in der Anmeldung angeführtes Dokument L : aus andern Gründen angeführtes Dokument  & : Mitglied der gleichen Patentfamilie, übereinstimmendes Dokument		



Europäisches  
Patentamt

EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

Seite 5

Nummer der Anmeldung

EP 88 11 2421

EINSCHLÄGIGE DOKUMENTE						
Kategorie	Kenzeichnung des Dokuments mit Angabe, soweit erforderlich, der maßgeblichen Teile	Betritt Anspruch	KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int. CL3)			
A	EP-A-0 163 855 (NIHON TOKUSHI NOYAKU SEIZO K.K.) * Ansprüche 1-4,7-9; Seite 5, Zeile 4 - Seite 8, Zeile 17 * ----	1,13,18 -21				
P,X	EP-A-0 235 725 (NIHON TOKUSHI NOYAKU SEIZO K.K.) * Ansprüche; Tabelle 1; Verbindungen 1-5,8,9,17,117 * -----	1,3,4,6 ,7,10, 11,13, 18-21				
			RECHERCHIERTE SACHGEBiete (Int. CL3)			
<p>Der vorliegende Recherchenbericht wurde für alle Patentansprüche erstellt</p> <table border="1"> <tr> <td>Recherchenort BERLIN</td> <td>Abschlußdatum der Recherche 12-12-1988</td> <td>Prüfer VAN AMSTERDAM L.J.P.</td> </tr> </table> <p>KATEGORIE DER GENANNTEN DOKUMENTE</p> <p>X : von besonderer Bedeutung allein betrachtet Y : von besonderer Bedeutung in Verbindung mit einer anderen Veröffentlichung derselben Kategorie A : technologischer Hintergrund O : nichtschriftliche Offenbarung P : Zwischenliteratur</p> <p>T : der Erfindung zugrunde liegende Theorien oder Grundsätze E : älteres Patentdokument, das jedoch erst am oder nach dem Anmeldedatum veröffentlicht worden ist D : in der Anmeldung angeführtes Dokument L : aus andern Gründen angeführtes Dokument ----- &amp; : Mitglied der gleichen Patentsfamilie, übereinstimmendes Dokument</p>				Recherchenort BERLIN	Abschlußdatum der Recherche 12-12-1988	Prüfer VAN AMSTERDAM L.J.P.
Recherchenort BERLIN	Abschlußdatum der Recherche 12-12-1988	Prüfer VAN AMSTERDAM L.J.P.				